METHOD FOR PRODUCING FLUORINE-CONTAINING POLYMER LATEX

Publication number: JP2002308914

Publication date:

2002-10-23

Inventor:

SHIMIZU TETSUO; ASANO MICHIO; KASAI SHUNJI;

ICHIKAWA KENJI

Applicant:

DAIKIN IND LTD

Classification:

- international:

B01F17/00; C07C53/21; C07C309/06; C08F2/26; C08F14/26; C08J3/03; C08J3/075; C08J3/16; B01F17/00; B01F17/00; C07C53/00; C07C309/00; C08F2/12; C08F14/00; C08J3/02; C08J3/12; B01F17/00; (IPC1-7): B01F17/00; C08F2/26; C07C53/21: C07C309/06: C08F14/26; C08J3/03;

C08J3/075; C08J3/16; C08L27/12

- European:

Application number: JP20010118566 20010417 Priority number(s): JP20010118566 20010417

Report a data error here

Abstract of JP2002308914

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method for producing a fluorine-containing polymer latex which can provide a fluorine-containing polymer material having excellent powder properties and furnishing a molded product with excellent mechanical properties, compared with a conventional material. SOLUTION: This method for producing the fluorine-containing polymer latex comprises emulsion polymerizing a fluorine-containing olefin by itself or in combination with another monomer in the presence of at least one aromatic fluorine-containing surfactant in an aqueous medium, wherein the aromatic fluorine-containing surfactant is represented by formula (1): (wherein A is carboxylic acid group or its salt or sulfonic acid group or its salt; Rf<1> and Rf<2> are same or different and fluorine or CF3; Rf<3> is a 1-10C perfluoroalkyl group; and (m) is an integer of 1-10). The latex provides a fine powder and an aqueous dispersion.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-308914 (P2002-308914A)

(43)公開日 平成14年10月23日(2002.10.23)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FΙ	テーマコート*(参考)
C 0 8 F 2/26		C 0 8 F 2/26	Z 4D077
•			A 4F070
C 0 7 C 53/21		C 0 7 C 53/21	4H006
309/06		309/06	4 0 1 1
COSF 14/26		C08F 14/26	4 J 1 0 0
	審査請求	未請求 請求項の数8 OL	(全 12 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特膜2001-118566(P2001-118566)	(71) 出顧人 000002853	
		ダイキン工業	株式会社
(22)出願日	平成13年4月17日(2001.4.17)	大阪府大阪市	北区中崎西2丁目4番12号
		梅田センター	ピル
		(72)発明者 清水 哲男	
•		大阪府摂津市	西一津屋1番1号 ダイキン
		工業株式会社	淀川製作所内
	•	(ma) mounted them alt -	

(72)発明者 浅野 道男

大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン

工業株式会社淀川製作所内

(74)代理人 100065226

弁理士 朝日奈 宗太 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 含フッ素重合体ラテックスの製造方法

(57)【要約】

【課題】 従来品に比して粉体特性や成形品の機械的特性に遜色のない優れた含フッ素重合体材料を与える含フッ素重合体ラテックスを製造する方法を提供する。

【解決手段】 式(I):

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
R & f & 1 \\
 & & \\
R & f & 3 - C \xrightarrow{} (CH_2) \xrightarrow{m} A \\
R & f & 2
\end{array}$$

(式中、Aはカルボン酸もしくはその塩またはスルホン酸もしくはその塩:Rf¹およびRf²は同じかまたは異なりいずれもフッ素原子またはCF₃;Rf³は炭素数1~10のパーフルオロアルキル基:mは1~10の整数)で表される含フッ素界面活性剤の少なくとも1種の存在下に水性媒体中で、含フッ素オレフィン単独で、または含フッ素オレフィンと他のモノマーとを乳化重合することを特徴とする含フッ素重合体ラテックスの製造方法、それから得られるファインパウダーおよび水性分散

液。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(I):

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
R f^{1} \\
\hline
R f^{3} - C \xrightarrow{\qquad (CH_{2})_{\overline{m}} \qquad A} \\
\hline
R f^{2}
\end{array}$$

(式中、Aはカルボン酸もしくはその塩またはスルホン酸もしくはその塩:R f 1 およびR f 2 は同じかまたは異なりいずれもフッ素原子またはC F $_8$: R f 8 は炭素数 1 ~ 10 のパーフルオロアルキル基:mは $1\sim 10$ の整数)で表される含フッ素界面活性剤の少なくとも 1 種の存在下に水性媒体中で、含フッ素オレフィン単独で、または含フッ素オレフィンと他のモノマーとを乳化重合することを特徴とする含フッ素重合体ラテックスの製造方法。

【請求項2】 前記含フッ素界面活性剤が、式(II): 【化2】

$$\begin{array}{c|c}
C & F_3 \\
 & \downarrow \\
R & f^4 - C & (C & H_2) & m \\
R & f^2
\end{array}$$

(式中、A、R f 2 およびmは前記と同じ。R f 4 は炭素数 $1\sim5$ の直鎖状または炭素数 $3\sim7$ の分岐鎖状のバーフルオロアルキル基)で示される界面活性剤である請求項 1 記載の製造方法。

【請求項3】 前記式(I)または(II)で示される含フッ素界面活性剤において、Aがカルボン酸またはその塩である請求項1または2記載の製造方法。

【請求項4】 前記含フッ素オレフィンがテトラフルオロエチレンであり、得られる含フッ素重合体がポリテトラフルオロエチレンである請求項1~3のいずれかに記載の製造方法。

【請求項5】 請求項1~3のいずれかに記載の含フッ素界面活性剤の少なくとも1種を水性媒体に対して0.001~0.5重量%の量で重合開始時に添加して乳化重合を開始する請求項4記載の製造方法。

【請求項6】 請求項1~5のいずれかに記載の製造方法で得られた含フッ素重合体ラテックスから含フッ素重合体粒子を凝析または凝集して得られる含フッ素重合体粉末。

【請求項7】 請求項1~5のいずれかに記載の製造方法で得られた含フッ素重合体ラテックスを濃縮または分散安定化処理して得られる含フッ素重合体水性分散液。

【請求項8】 請求項1~5のいずれかに記載の製造方法で得られた一次粒子径が0.08~0.27μmのポリテトラフルオロエチレン粒子を含む水性分散液。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、特定の含フッ素界面活性剤の存在下に水性媒体中で含フッ素オレフィンを 乳化重合する含フッ素重合体ラテックスの製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、含フッ素オレフィンをモノマーと して水性分散液中で乳化重合して含フッ素重合体ラテッ クスを製造する場合、重合系に界面活性剤(乳化剤)を 存在させることが必須であり、各種の界面活性剤が提案 され使用されている。

【0003】こうした界面活性剤が、得られる含フッ素 重合体の種々の特性、たとえば粉体特性や成形品の機械 的特性に影響を及ぼすことが知られている(特開昭52 -52984号公報、特開昭57-164199号公 報、特開平11-246607号公報、特開平11-5 12133号公報など)。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、特定の含フッ素界面活性剤を使用して、含フッ素オレフィンの乳化重合を行なうことにより、汎用の乳化剤を使用して得られる重合体と比べて粉体特性や成形品の機械的特性において遜色のない含フッ素重合体材料を与える含フッ素重合体ラテックスを製造する方法を提供することを目的とする。

[0005]

【課題を解決するための手段】すなわち本発明は、式(I):

【0006】 【化3】

$$\begin{array}{c|c}
R & f & 1 \\
\hline
R & f & 3 - C & (CH_2) & m & A \\
\hline
R & f & 2 &
\end{array}$$

【0007】(式中、Aはカルボン酸もしくはその塩またはスルホン酸もしくはその塩; Rf^1 および Rf^2 は同じかまたは異なりいずれもフッ素原子または CF_8 ; Rf^3 は炭素数 $1\sim10$ のパーフルオロアルキル基;mは $1\sim10$ の整数)で表される含フッ素界面活性剤の少なくとも1種の存在下に水性媒体中で、含フッ素オレフィン単独で、または含フッ素オレフィンと他のモノマーとを乳化重合することを特徴とする含フッ素重合体ラテックスの製造方法に関する。

【0008】この含フッ素界面活性剤として好ましいものは、式(II):

[0009]

【化4】

$$\begin{array}{c|c}
C F_3 \\
 & \\
R f^4 - C \xrightarrow{} (C H_2) \xrightarrow{m} A \\
R f^2
\end{array}$$

【0010】(式中、A、Rf*およびmは前記と同じ。Rf4は炭素数1~5の直鎖状または炭素数3~7の分岐鎖状のパーフルオロアルキル基)で示される界面活性剤である。

【OO11】また、Aがカルボン酸またはその塩であるものが好ましい。

【0012】乳化重合に供する含フッ素オレフィンとしてはテトラフルオロエチレン(TFE)が好ましくあげられ、TFEの単独重合体であるポリテトラフルオロエチレン(PTFE)ラテックスの製造に好適である。

【0013】なお、本発明でいうPTFEには、TFEの単独重合体のみならず、溶融流動性を付与しない程度の少量の他の共単量体を共重合させて変性した変性PTFEも含む。この共単量体としては、ヘキサフルオロプロピレン、クロロトリフルオロエチレン、パーフルオロ (アルキルビニルエーテル)、パーフルオロエチレン、パーフルオロアルキルエチレンなどがあげられる。共単量体の共重合割合はその共単量体の種類によって異なるが、共単量体としてたとえばパーフルオロ(アルキルビニルエーテル)またはパーフルオロ(アルコキシビニルエーテル)またはパーフルオロ(アルコキシビニルエーテル)を用いる場合には、通常2重量%まで、好ましくは0.01~1重量%の量で共重合させればよい。

【0014】前記含フッ素界面活性剤の添加は、PTF Eの重合の場合は重合開始時に、水性媒体に対し0.0 $01\sim0.5$ 重量%、好ましくは $0.01\sim0.3$ 重量%添加することが、得られる $PTFE粒子の一次粒子径を小さく、たとえば<math>0.08\sim0.27$ μ m、好ましく $CF_3CF_2CF_2$

$$\begin{array}{c|c} & CF_3 \\ & | \\ CF_3CFCF_2 - \end{array}$$
 ,

【0021】などがあげられる。

【0022】本発明で特に好ましい含フッ素界面活性剤 としては、つぎのものが例示できるが、これらのみに限 は $0.1\sim0.24\mu$ mとできる点で好ましい。

【0015】本発明はまた、本発明の製造方法で得られた含フッ素重合体ラテックスから含フッ素重合体粒子を凝析または凝集して得られる含フッ素重合体粉末(いわゆる、「ファインパウダー」にも関する。

【0016】さらに本発明は、本発明の製造方法で得られた含フッ素重合体ラテックスを濃縮または分散安定化処理して得られる含フッ素重合体水性分散液、特に一次粒子径が0.08~0.27μm、好ましくは0.1~0.24μmのPTFE粒子の水性分散液にも関する。【0017】

【発明の実施の形態】本発明は、前記式(I) さらには式(II)で示される特定の含フッ素界面活性剤を使用する点に特徴がある。

【0018】前記式(I)および式(II)におけるAは親水性基であり、具体的には、COOH、 SO_3 Hのほか、それらのアルカリ金属塩、アンモニウム塩または NR_2 (Rは C_xH_{2x+1} ($x=0\sim5$ の整数))で示されるアミン塩もしくは低級アルキルアミン塩が好ましい。特に、ナトリウム塩、カリウム塩、アンモニウム塩が好ましい。また、 Rf^1 と Rf^2 のいずれか一方は CF_3 であることが好ましく、特に両方とも CF_3 であることが好ましい。 Rf^3 としては式(II)に示される Rf^4 であることが好ましい。

【0019】また、式(II)におけるmは1~10の整数であり、好ましくは2~8、特に好ましくは3~6である。Rf⁴は炭素数1~5、好ましくは炭素数3~5の直鎖状のパーフルオロアルキル基、または炭素数3~7、好ましくは炭素数5~7の分岐鎖状のパーフルオロアルキル基である。具体例としては、たとえば【0020】

【化5】

CF3CF2CF2CF2-

$$\begin{array}{c} \mathsf{CF_3} \\ \mathsf{CF_3} \mathsf{CFCF-} \\ \mathsf{CF_3} \mathsf{CF} \\ \mathsf{CF_3} \end{array}$$

定されるものではない。 【0023】 【化6】

$$CF_3CF_2CF_2-C$$
 CH_3
 CF_3
 CF_3

$$CF_3CF_2CF_2 - C - (CH_2) - COONH_4$$
.

$$CF_3CF_2CF_2 - C - (CH_2) - COONH_4$$
.

$$CF_3CF_2CF_2 - C - (CH_2) - COONH_4$$
.

$$CF_3 CF \xrightarrow{C} CH_2 \xrightarrow{4} COONH_4 .$$

【0024】 【化7】

$$\begin{array}{c|c} CF_3 & CF_3 \\ \hline \\ CF_3CFCF_2 - C & (CH_2) & COONa \\ \hline \\ CF_3 \end{array}.$$

$$CF_3CF_2CF_2 - C - (CH_2) - SO_3K$$
 CF_3

【 O O 2 5 】式(I)の含フッ素界面活性剤は、たとえば式 (III):

[0026]

【化8】

$$I \longrightarrow (CH_2) \longrightarrow COOR$$
 (III)

【0027】(式中、Rは低級アルキル基。mは前記と同じ)で示されるヨウ素含有カルボン酸エステル、または式(IV):

[0028]

【化9】

$$I \longrightarrow (CH_2) \longrightarrow SO_3H$$
 (IV)

【0029】 (式中、mは前記と同じ) で示されるヨウ素含有スルホン酸に炭素数 $1\sim10$ のパーフルオロアルキル基を有するフッ素化剤を作用させるか、該ヨウ素含有スルホン酸に炭素数 $4\sim13$ のパーフルオロアルケン

と反応させることにより合成することができる。その後、要すれば塩の形に誘導することもできる。

【0030】特に式(II)で示される含フッ素界面活性剤のうちRf⁴が炭素数3、4、6または7のものは、前記式(III)または(IV)で示されるヨウ素含有化合物とヘキサフルオロプロペンの2量体または3量体を反応させればよい。

【0031】本発明の製造方法で重合する単量体である 含フッ素オレフィンとしては、式(1):

[0032]

【化10】

$$CF_2 = C < Y^1$$

【0033】[式中、Y¹はF、C1、HまたはCF₈; Y²はF、C1、H、R f⁵ (R f⁵は炭素数 1~10の パーフルオロアルキル基) または

[0034]

【化11】

$$\begin{array}{c} CF_3 \\ -O (CF_2CFO) \longrightarrow Rf^6 \end{array}$$

【0035】(Rf^6 は炭素数 $1\sim6$ のパーフルオロアルキル基、bは0または $1\sim5$ の整数)] で示される単量体、または式(2):

[0036]

【化12】

$$CH_2 = C < \frac{Z^1}{Z^2}$$

【0037】[式中、 Z^1 はF、H、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基または炭素数 $1\sim1$ 0のパーフルオロアルキル基: Z^2 はH、C1、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基または一 $(CF_2)_4$ $-Z^3$ (dは $1\sim1$ 0の整数、 Z^3 はFまたはH)]で示される単量体などがあげられ、これらのうちの 1 種または 2 種以上が重合に供される。

【 0 0 3 8 】式 (2) で示される単量体の具体例として

[0039]

【化13】

$$CF_2 = CF_2$$
, $CF_2 = CFC_1$, $CF_2 = CFCF_3$, $CF_2 = CH_2$, $CF_2 = C$ (CF_3) 2, $CF_2 = CFOCF_3$, $CF_3 = CFOC_3F_7$, $CF_3 = CFOC_3F_7$, $CF_2 = CFOC_3F_7$, $CF_2 = CFC_4F_9$

【0040】などが好ましくあげられる。

【OO41】式(3)で示される単量体の具体例としては、たとえば $CH_2 = CHF$ 、 $CH_2 = CFCF_3$ 、 CH_2

=CHCF $_3$ 、CH $_2$ =C(CF $_3$) $_2$ 、CH $_2$ =CHC $_4$ F $_3$ 、CH $_2$ =CF(CF $_2$) $_3$ -Hなどを好ましくあげることができる。

【0042】本発明においては、これらの含フッ素オレフィンを単独重合して、または含フッ素オレフィン同士を共重合して、さらにはエチレン性不飽和非フッ素単量体と共重合することができる。

【0043】エチレン性不飽和非フッ素単量体としては、たとえば式:

 $CH_2 = CH - O - (C = O)_{e^{-}} R^7$

(式中、 R^7 は炭素数 $1\sim17$ の脂肪族基、炭素数 $3\sim17$ の脂環式基、炭素数 $1\sim20$ のフルオロアルキル基、 e^* は0または1である)で示されるアルキルビニルエーテルまたはビニルエステルがあげられ、具体例としては、たとえばメチルビニルエーテル、エチルビニルエーテル、n-プロビルビニルエーテル、イソプロピルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、イソブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブチルビニルエーテル、n-ブルズロンロンエーテル、n-ブルオロブロピルビニルエーテル、n-ブルボン酸ビニルエステル、プロビオン酸ビニルエステル、n-ブロン・カルボン酸ビニルエステルなどがあげられる。

【0044】さらに式:

[0045]

【化14】

【0046】(式中、Z⁵はH、C1、F、CH₃、CF 。; R⁸はH、C I、F、炭素数1~17の脂肪族基、炭 素数3~17の脂環式基または炭素数1~20のフルオ ロアルキル基)で表わされる化合物があげられ、具体例 としては、イソブチルアクリレート、メチルアクリレー ト、エチルメタクリレート、2,2,3,3,3-ペン タフルオロプロピルー α ーフルオロアクリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7ードデカ フルオロペンチルーαートリフルオロメチルアクリレー ト、シクロヘキシルアクリレート、2,2,3,3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 1 0, 10, 11, 11, 12, 12, 13, 13, 1 4,14,15,15,15-ノナコサフルオロペンタ デシルアクリレート、オクチルーαークロロアクリレー ト、オクタデシルアクリレートなどがあげられる。 【0047】また、式:

 $CH_2 = CHCH_2Z^6$

(式中、Z⁶は塩素原子または炭素数1~8のアルコキシ基を示す)で示される化合物も使用でき、具体例としてはたとえばアリルクロライド、アリルメチルエーテル、アリルイソプロピルエーテル、アリルオクチルエーテルなどがあげられる。

【0048】またそのほかに、スチレンおよびスチレン 誘導体、マレイン酸ジアルキルエステル類などもあげら れる。

【0049】さらにまた、水酸基、カルボキシル基、カルボン酸エステル基、エポキシ基、チオール基などのW095/33782号パンフレット記載の官能基を有する含フッ素または非フッ素単量体も共重合可能である。【0050】本発明で得られる含フッ素重合体の好ましい構造は、含フッ素オレフィンとしてテトラフルオロエチレン(TFE)またはクロロトリフルオロエチレン(CTFE)を主成分とするものとフッ化ビニリデン(VdF)を主成分とするものとの2つに大別できる。すなわち、その第1のグループは、TFEまたはCTFEを必須成分とし、さらに必要に応じて前記他の共重合可能な単量体を共重合してえられる含フッ素重合体である。

【0051】前記の重合体において他の共重合可能な単量体として特に好ましいものは、VdF、ヘキサフルオロプロピレン(HFP)、ヘキサフルオロイソブテン、式:

【0052】 【化15】

$$CF_3$$
|
 $CF_2 = CFO (CF_2 CFO) - \frac{1}{3}R_3^9$

【0053】(式中、 Rf^{9} は炭素数 $1\sim6$ のパーフルオロアルキル基; jは0または $1\sim5$ の整数)で示されるパーフルオロビニルエーテル類および式:

【0054】 【化16】

$$Z^{3}$$

$$|$$

$$CH_{2}=C-(CF_{2}) | Z^{4}$$

【0055】(式中、 Z^3 はHまたはF; Z^4 はHまたは F; iは $1\sim10$ の整数)で示される含フッ素オレフィンおよびエチレン、プロピレン、1ーブテン、イソブテンなどが好ましい。

【0056】TFEまたはCTFEを主成分とする含フッ素重合体のさらに詳しい具体例としては、TFEの単独重合体(PTFE)、TFEとHFPとの共重合体(FEP)、TFEとパーフルオロビニルエーテル類(10モル%以下)との共重合体(PFA)、TFEまたはCTFEとエチレン、さらに必要に応じて共重合可能な含フッ素オレフィンとの共重合体(E(C)TFE)、TFEとプロピレンを共重合したエラストマー状の共重合体、TFEとパーフルオロビニルエーテル類(15モル%以上)を共重合したエラストマー状の共重

【0057】そのなかでのPFA系共重合体としては、 詳しくはTFE95~99.7モル%と式:

合体などが好ましくあげられる。

 $CF_0 = CFORf^{10}$

(式中、R f 10は炭素数1~6のパーフルオロアルキル基)で示されるパーフルオロビニルエーテル0.3~5.0モル%の共重合体が好ましい。

【0058】またE(C)TFE系共重合体としては、TFEまたはCTFE30~70モル%、エチレン30~70モル%。および必要に応じて使用する第3成分の含フッ素オレフィン0~15モル%の共重合体が好ましい。第3成分としての含フッ素オレフィンとしては、

[0059]

【化17】

【化18】

$$Z^{3}$$
|
 $CH_{2} = C - (CF_{2}) + Z^{4}$

【0060】(式中、Z⁸はHまたはF; Z⁴はHまたはF; i は1~10の整数)で示される含フッ素オレフィン、パーフルオロビニルエーテル類、HFP、ヘキサフルオロイソブチレンなどが用いることができ、とくに【0061】

$$Z^3$$

|
 $CH_2=C-(CF_2)$ | Z^4

【0062】(Z³、Z⁴およびiは前記と同じ)、ヘキサフルオロイソブチレンなどが好ましい。

【0063】TFEを主成分とするエラストマー状の共 重合体の1つは、TFEが $40\sim70$ モル%およびプロ ピレン $30\sim60$ モル%からなる共重合体である。ま た、これらの他に共重合可能な成分たとえば、VdF、 HFP、CTFE、パーフルオロビニルエーテル類など を20モル%以下含むこともできる。

【0064】も51つのエラストマー状重合体は、TFEとパーフルオロビニルエーテル類とからなる重合体であって、TFE40 \sim 85モル%、式:

【0065】 【化19】

$$CF_{3}$$

$$| CF_{2}=CFO (CF_{2}CFO) - _{J}R_{f}^{\theta}$$

【0066】(式中、Rf 9 は炭素数 $1\sim$ 6のパーフルオロアルキル基: jは0または $1\sim$ 5の整数)で示されパーフルオロビニルエーテル類 $15\sim$ 60モル%の重合体である。

【0067】本発明の製造方法で製造する好ましい含フッ素重合体の第2のグループは、VdFを主成分とする重合体である。

【0068】すなわち、VdFを必須成分とし、さらに必要に応じて他の単量体を共重合してえられる共重合体であって、VdFを40モル%以上含有する含フッ素重合体である。

【0069】このVdF系重合体において他の共重合可能な単量体としては、TFE、CTFE、HFP、ヘキサフルオロイソブテンおよびパーフルオロビニルエーテル類などが好ましい具体例である。

【0070】VdFを主成分とする含フッ素重合体の具体例として、VdFの単独重合体(PVdF)、VdFとTFEとの共重合体、VdFとHFPとの共重合体、VdFとTFEとHFPとの共重合体、VdFとTFEとの共重合体などが好ましくあげられる。

【0071】また、VdFを主成分とするこれらの含フッ素重合体は、共重合するほかの単量体成分の有無、種類や組成比を種々選択することにより樹脂状またはエラストマー状の重合体とすることができる。

【0072】そのなかでも好ましい樹脂状のVdF系重合体の具体例としては、VdF/TFE(50~99/1~50モル%比)共重合体、VdF/TFE/HFP(45~99/0~45/1~10モル%比)共重合体、VdF/TFE/CTFE(50~99/0~30/1~20モル%比)共重合体などがあげられる。

【0073】また、VdF系共重合体でエラストマー状となる組成範囲の具体例として、VdFが40~90モル%、TFEが0~30モル%、HFPが10~50モル%の共重合体が好ましくあげられる。

【0074】さらに含フッ素重合体の具体例として、特公昭61-49327号公報に記載されているような含フッ素セグメント化ポリマーも含まれる。

【0075】この含フッ素セグメント化ポリマーとは、 基本的に、炭素原子に結合したヨウ素原子を有するアイ オダイド化合物から遊離したヨウ素原子、該アイオダイ ド化合物から該ヨウ素原子を除いた残基ならびに該ヨウ 素原子と該残基間に介在する少なくと2種のポリマー鎖 セグメント (ただし、そのうちの少なくとも1種は含フ ッ素ポリマー鎖セグメントである)を必須構成成分とし てなる。換言すれば、本発明の含フッ素セグメント化ポ リマーは、基本的に、少なくとも 2種のポリマー鎖セグ メント (ただし、そのうちの少なくとも1種は含フッ素 ポリマー鎖セグメントである) からなる連鎖と、その両 端に存在する炭素原子に結合したヨウ素原子を有するア イオダイド化合物から遊離したヨウ素原子ならびに該ア イオダイド化合物から該ヨウ素原子を除いた残基を必須 構成分としてなるものである。すなわち、含フッ素セグ メント化ポリマーの典型的構造は次式:

 $Q-[(A-B-\cdots)]]f''$

「式中、Qはアイオダイド化合物からヨウ素原子を除いた残基、A、B、・・・・・はそれぞれポリマー鎖セグメント(ただし、そのうちの少なくとも一つは含フッ素ポリマー鎖セグメントである)、Iは前記アイオダイド化合物から遊離したヨウ素原子、f"はQの結合手の数を表わす〕で表わすことができる。

【0076】本発明で得られる含フッ素重合体の分子量

は、重合体の種類、用途、使用方法により、好適な範囲が異なりとくに限定されないが、たとえば成形用途では、一般的には、含フッ素重合体自身の機械的強度の点からあまり低いのは好ましくなく、通常数平均分子量として2000以上、とくに5000以上程度が好ましい。また、成形性の点からあまり高いのは好ましくなく通常100000以下、とくに750000以下程度が好ましい。

【0077】さらにまた、含フッ素重合体の具体例のなかで前記のTFEを主成分とする樹脂状の共重合体、たとえばPFA、FEP、ETFEのような溶融加工が可能な含フッ素重合体のばあい、そのメルトフロー値は含フッ素重合体の種類によっては定められた測定温度(たとえばPFA、FEPでは372℃、ETFEでは300℃)、荷重(たとえば7kg)において $0.01 \times 10-2 \sim 50 \times 10-2 m 1 / sec. 、とくに好ましくは<math>0.1 \times 10-2 \sim 10 \times 10-2 m$ 1/sec. である。

【0078】また、TFEを主成分とするエラストマー状の重合体、VdFの単独重合体およびVdF、TFE、HFPまたはCTFEの1種以上からなる樹脂状またはエラストマー状の重合体などのようなDMFやTHFなどの溶剤に可溶な含フッ素重合体の場合、たとえばGPCによるポリスチレン換算の分子量測定値で、数平均分子量が2000~100000、好ましくは5000~750000、とくに好ましくは10000~50000のものである。

【0079】また、TFEの単独重合体(PTFE)の場合、オリゴマー状のものから通称低分子量PTFEと呼ばれている分子量2000~100万程度のもの、さ

らに溶融加工できないような高分子量体を含む。高分子量PTFEの場合の分子量は特定できないがおおよそ100万~1000万、最大2000万程度ものもまで製造できる。

【0080】本発明の含フッ素重合体ラテックスは、乳 化重合法で製造する。

【0081】乳化重合で使用される開始剤としては、通常のラジカル開始剤を用いることができるが、水溶性開始剤が好ましく採用され、具体的には過硫酸アンモニウム塩などの過硫酸類、過酸化水素あるいはこれらと亜硫酸水素ナトリウム、チオ硫酸ナトリウムなどの還元剤との組合わせからなるレドックス開始剤、さらにこれらに少量の鉄、第一鉄塩、硫酸銀などを共存させた系の無機系開始剤、またはジコハク酸パーオキシド、ジグルタール酸パーオキシドなどの二塩基酸過酸化物、アゾビスイソブチルアミジン二塩酸塩などがあげられる。また、公知の油溶性開始剤も同様に使用できる。

【0082】本発明の特徴は、乳化重合時の界面活性剤(乳化剤)として前記式(I)、さらには式(II)の含フッ素界面活性剤を使用する点にある。使用量は重合溶媒(水性媒体)に対し、合計添加量で0.001~20重量%、好ましくは0.01~10重量%程度である。ただ、後述するように、一次粒径の小さなPTFE粒子を得る場合には、添加時期および添加量を調整することが望ましい。

【0083】この特定の界面活性剤に加えて、要すれば、パーフルオロオクタン酸アンモニウム、パーフルオロノナン酸アンモニウム、式:

【0084】

【化20】

 C_3F_7O (CFCCF₂O) = CFCOONH₄ (i" = 1~5の整数)

CF₈

【0085】のなどの含フッ素エーテル系乳化剤などを 併用してもよい。またハイドロカーボン系のアニオン 系、カチオン系、ノニオン系、ベタイン系の界面活性剤 も併用できる。

【0086】さらに必要に応じて、公知の連鎖移動剤、pH緩衝剤、pH調整剤などを使用することもできる。【0087】連鎖移動剤としては、たとえばイソペンタン、n-ヘキサン、シクロヘキサン、メタノール、エタノール、tert-ブタノール、四塩化炭素、クロロホルム、塩化メチレン、塩化メチル、フルオロカーボンヨウ化物(たとえば CF_2I_2 、 CF_3I 、I-(CF_2)4-I、(CF_3)2CFIなど)などを用いることができる。

【0088】本発明の乳化重合条件は、目的とする含フッ素重合体の種類や組成、重合開始剤などによって適宜 選択され、通常反応温度は-20℃~150℃、好まし くは5 \sim 100 $^{\circ}$ 、重合圧力は10MPaG以下、好ましくは5MPaG以下である。

【0089】また本発明の含フッ素重合体ラテックスの 製造において各成分(特に単量体、開始剤、連鎖移動剤 の各成分)についての重合槽への仕込み方法に、特に制 限はなく、使用される各種成分の全量を重合の最初から 仕込む方法、または成分の一部または全部を連続的また は分割的に逐次重合槽に仕込む方法によって行なっても よい。

【0090】本発明の製造方法で得られる含フッ素重合体ラテックスは、数平均粒子径が約0.01~1μm、好ましくは0.05~0.7μmの含フッ素重合体粒子を約10~40重量%、好ましくは20~40重量%の濃度で含むラテックス(水性乳濁液)であり、粒子の分散乳化状態は安定したものである。

【0091】本発明はまた、本発明の製造方法で得られ

た含フッ素重合体ラテックスを凝析または凝集させて含フッ素重合体粒子を回収し乾燥して得られる含フッ素重合体粉末に関し、さらには小粒径のPTFEファインパウダーに関する。

【0092】本発明の製造方法で得られた含フッ素重合体粒子は、PTFEの乳化重合における汎用乳化剤であるパーフルオロオクタン酸アンモニウムなどを単独で使用して得られた重合体粒子と比較して、一次粒子径が小さいものが得られる。したがって、この一次粒子径の小さな含フッ素重合体粒子を凝集乾燥して得られる粉末は従来にないものである。

【0093】PTFE粒子の一次粒子径が小さい、特に 0.08~0.27 μm、好ましくは0.1~0.24 μmのPTFEラテックスを得るには、本発明で使用す る特定の含フッ素界面活性剤の少なくとも1種を0.0 01~0.5重量%(対水性媒体)、好ましくは0.0 1~0.3重量%(対水性媒体)の量で重合開始時に水 性媒体に添加しておき、乳化重合を開始させることが望 ましい。重合開始時に他の界面活性剤、たとえばパーフ ルオロオクタン酸アンモニウムなどを併用してもよい が、一次粒子径を小さくするためには、重合開始時に前 記特定の含フッ素界面活性剤の1種を単独で、または2 種以上を混合して使用することが好ましい。重合を開始 した後は、粒子径の調整や分散安定性を維持するため に、さらに特定の含フッ素界面活性剤や他の界面活性剤 (たとえばパーフルオロオクタン酸アンモニウムなど) を追加してもよい。

【0094】また、水素はPTFEの重合系において公知の連鎖移動剤であることから、得られる重合体の分子量を低下させる可能性が考えられるが、本発明の特定の含フッ素界面活性剤を使用して製造されたPTFEファインパウダーは、汎用の界面活性剤、たとえばパーフルオロオクタン酸アンモニウムを使用して得られた重合体と比較しても、使用上の特性において遜色のない成形体を提供することができる。

【0095】凝析または凝集は、従来公知の方法をそのまま採用できる。たとえば、ラテックスに攪拌下に凝析剤(凝集剤)を添加して凝析(凝集)させる方法、ラテックスを凍結・解凍することにより凝析させる方法(凍結凝析法)、ラテックスを機械的に高速攪拌することのみにより凝析させる方法(機械凝析法)、細いノズルからラテックスを噴出させると同時に水を蒸発させる方法(スプレー凝析法)などが好ましく採用される。要すれば、凝集助剤を添加してもよい。乾燥は室温で放置してもよいし、250℃までの加熱状態で乾燥させてもよい。

【0096】本発明はさらに、本発明の製造方法で得られた含フッ素重合体ラテックスを濃縮するか、または分散安定化処理して得られる含フッ素重合体水性分散液、いわゆるディスパージョンにも関する。

【0098】また、用途によっては濃縮せずに分散安定 化処理して、ポットライフの長い含フッ素重合体水性分 散液に調製することもできる。使用する分散安定剤は前 記と同じものがあげられる。

が、これらのみに限定されるものではない。

[0099]

【実施例】つぎに本発明を合成例および実施例に基づいて説明するが、本発明はかかる実施例のみに限定されるものではない。

【0100】合成例1

ガラス製容器にヘキサフルオロプロペン2量体: $CF_3-C(CF_3)=CF(C_2F_5)$

を28g、ωーヨードへキサン酸メチルを30g、Cs Fを17.5gおよびジメチルフラン (DMF)を75 m1入れ、40分間加熱還流して反応を進めた。反応終了後、水を添加し、クロロホルムで抽出した後、水洗する。その後、無水塩化カルシウムを加えて脱水した後クロロホルムを留去して、液状物を15g得た。

【0101】この液状物は、ガスクロマトグラフ質量分析(GC-MS:パーキンエルマー社製のターボマス)およびNMR(ブルガー社製のAC300P)による分析の結果、式:

[0102]

【化21】

$$CF_3CF_2CF_2 - C - (CH_2) = COOCH_3$$

$$CF_3$$

【0103】で示される含フッ素化合物(以下、「化合物A」という)であることを確認した。

【0104】ついで化合物A15gをメタノール中で水酸化ナトリウムにより加水分解し、精製後、式:

[0105]

【化22】

$$\begin{array}{c} \mathsf{CF_3} \\ \mathsf{CF_3} \mathsf{CF_2} \mathsf{CF_2} \\ \mathsf{C} \\ \mathsf{CF_3} \end{array} \\ \mathsf{CF_3} \\ \\ \mathsf{CF_3} \end{array}$$

【0106】で示される逆離の含フッ素カルボン酸(以下、「化合物B」という)の白色粉末を得た。

【0107】さらに化合物Bを水に溶解し、アンモニア 水溶液で中和することにより、式:

[0108]

【化23】

$$CF_3$$
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3
 CF_3

【0109】で示される含フッ素カルボン酸のアンモニ ウム塩(以下、「化合物C」という)を12g得た。

【0110】合成例2

合成例 1 において、 α -ヨードへキサン酸メチルに代えて 1 C

【0111】 【化24】

$$CF_3$$
 $CF_3CF_2CF_2$
 CF_3
 CF_3

【0112】で示される含フッ素カルボン酸のアンモニウム塩(以下、「化合物D」という)を13.1g得た。

【0113】合成例3

合成例1において、 ω -ヨードへキサン酸メチルに代えて I (CH_2) $_2$ COOCH $_3$ を使用したほかは同様にして反応を行ない、式:

【0114】 【化25】

$$CF_3CF_2CF_2 - CCCCH_2 - CCCNH_4$$
 CF_3

【0115】で示される含フッ素カルボン酸のアンモニウム塩(以下、「化合物E」という)を14.8g得た。

【0116】合成例4

合成例 1 において、 α -ヨードへキサン酸メチルに代えて 1 (CH_2) $_4$ C O O C H_3 を使用したほかは同様にして反応を行ない、式:

[0117]
[
$$(L26)$$
]

 $CF_3CF_2CF_2 - CF_3$
 CF_3
 CF_3

【0118】で示される含フッ素カルボン酸のアンモニウム塩(以下、「化合物F」という)を11.4g得た。

【0119】合成例5

合成例1において、ヘキサフルオロプロペン2量体に代えてヘキサフルオロプロペン3量体:

 CF_8-C (CF_8)=C(C_2F_5)CF(CF_8) CF_8 を使用したほかは同様にして反応を行ない、式:

[0120]

【化27】

【0121】で示される含フッ素カルボン酸のアンモニウム塩(以下、「化合物G」という)を15.5g得た。

【0122】実施例1

6リットル容のステンレススチール製の攪拌機付きオートクレーブに脱イオン水3リットル、合成例3で合成した化合物Eを濃度600ppmとなるように添加し、開始剤として過硫酸アンモニウム(APS)を20ppmの濃度になるように入れた。オートクレーブ内を充分窒素置換した後、TFEを重合系が0.78MPaなるまで圧入し、70℃まで加熱して重合を開始した。重合の進行に伴って重合系内の圧力が低下するのでTFEを追加圧入して重合圧力を0.78MPaに保った。重合開始16時間後にTFEを放出して重合を停止し、本発明のPTFEラテックスを得た(濃度:20.2重量%)。このラテックス中のPTFE粒子(1次粒子)の数平均粒子径は220nmであった。

【0123】得られたPTFEラテックスを固形分濃度 12~13重量%に水で希釈した後機械的に撹拌して凝 集し、回収後、130℃にて18時間乾燥して本発明の PTFEファインパウダーを得た(標準比重:2.2 2)。

【0124】このPTFEファインパウダーを成形助剤 (出光石油化学(株)製のIP1620(商品名))と 混合してペースト化し、ペースト押出成形に供した。ペースト押出はつぎの条件で行なった。押出機:(株)島津製作所製のオートグラフ。

リダクション比(R/R):100

【0125】得られた押出し成形物を380℃で5分間 加熱焼成して成形品とした。

【 0 1 2 6 】なお、各物性の測定法はつぎのとおりである。

標準比重: ASTM D1457-69に準じて水没法により測定する。測定試料は、金型(25mmφ)に含フッ素重合体粉末12gを充填し、20MPaの荷重を掛け2分間保持することにより作製する。

含フッ素重合体ラテックスの一次粒子径:乳化重合後の含フッ素重合体(PTFE)粒子ラテックスを固形分濃度0.15重量%に水で希釈し、この希釈した水性分散液の単位長さに対する550nmの投射光の透過率と、透過型電子顕微鏡写真から定方向径を測定して決定した数基準長さ平均粒子径とをプロットして作成した検量線を用い、各試料について測定した上記透過率(550nm)の値から一次粒子径を決定する。

【0127】実施例2

化合物Eの初期添加量を200ppmとし、PTFE得量が4.3重量%となった時点からパーフルオロオクタン酸アンモニウムの濃度2ppm水溶液を連続して添加(連続添加の合計量:500ppm)しながら13時間重合したほかは実施例1と同様にして重合し、PTFEラテックス(濃度:30.2重量%)を製造した。

【0128】ついで実施例1と同様にして凝集処理し、 PTFEファインパウダーを得、さらに実施例1と同様 にしてペースト押出成形し焼成して焼成PTFE成形品 を作製した。これらのPTFEファインパウダーの物性 を実施例1と同様にして調べた。結果を表1に示す。

【0129】実施例3

6リットル容のステンレススチール製の攪拌機付きオートクレーブに脱イオン水3リットル、合成例3で合成した化合物Eを濃度600ppmとなるように添加し、開始剤として過硫酸アンモニウム(APS)を20ppmの濃度になるように入れた。オートクレーブ内を充分窒素置換した後、TFEを重合系が0.78MPaなるまで圧入し、70℃まで加熱して重合を開始した。重合の進行に伴って重合系内の圧力が低下するのでTFEを追

加圧入して重合圧力を0.78MPaに保った。重合開始19時間後にTFEを放出して重合を停止し、本発明のPTFEラテックスを得た(濃度:25.1重量%)。このラテックス中のPTFE粒子(1次粒子)の数平均粒子径は230nmであった。

【0130】ついで実施例1と同様にして凝集処理し、 PTFEファインパウダーを得、さらに実施例1と同様 にしてペースト押出成形し焼成して焼成PTFE成形品 を作製した。これらのPTFEファインパウダーの物性 を実施例1と同様にして調べた。結果を表1に示す。

【0131】比較例1

実施例1において、界面活性剤として化合物Eに代えてパーフルオロオクタン酸アンモニウム (PFOA)を1000ppm添加し、重合時間を8時間としたほかは実施例1と同様にして重合し、PTFEラテックス (濃度:20.1重量%)を製造した。

【0132】ついで実施例1と同様にして凝集処理し、 PTFEファインパウダーを得、さらに実施例1と同様 にしてペースト押出成形し焼成して焼成PTFE成形品 を作製した。これらのPTFEファインパウダーの物性 を実施例1と同様にして調べた。結果を表1に示す。 【0133】比較例2

実施例2において、初期添加の界面活性剤として化合物 Eに代えてパーフルオロオクタン酸アンモニウムを用い、パーフルオロオクタン酸アンモニウムの初期添加量を100ppmとし、PTFE得量が4.3重量%となった時点からパーフルオロオクタン酸アンモニウムの濃度2ppm水溶液を連続して添加(連続添加の合計量:500ppm)しながら11時間重合したほかは実施例2と同様にして重合し、PTFEラテックス(濃度:30.1重量%)を製造した。

【0134】ついで実施例1と同様にして凝集処理し、 PTFEファインパウダーを得、さらに実施例1と同様 にしてペースト押出成形し焼成して焼成PTFE成形品 を作製した。これらのPTFEファインパウダーの物性 を実施例1と同様にして調べた。結果を表1に示す。

[0135]

【表1】

表 1

	実施例1	実施例2	実施例3	比較例1	比較例2
含フッ素オレフィン	TFE	TFE	TFE	TFE	TFE
界面活性剤					
種類	化合物E	化合物E +PFOA	AP 425000 H		PFOA
濃度(ppm)	600	200+500	600	1000	200+500
反応時間(時間)	16	13	8	11	19
含フッ素重合体ラテックス					
重合体濃度(重量%)	20.2	30.2	25.1	20.1	30.1
1次数平均粒子径(nm)	220	235	230	280	290
標準比重	2.22	2.20	2.20	2.22	2.21

PFOA:パーフルオロオクタン酸アンモニウム なお、実施例2および比較例2ではPFOAを500ppm追加した。

[0136]

【発明の効果】本発明の製造方法によれば、パーフルオロオクタン酸アンモニウムなどの従来の汎用含フッ素界面活性剤を使用した場合に比して一次粒子径の小さい重

合体粒子、特にPTFE粒子のラテックスが得られる。 このものは分散安定性や機械的分散性においても従来の 汎用乳化剤を用いて製造したものに比しても遜色のない ものである。

フロントページの続き

(51) Int.Cl.	識別記号		FI	テーマコード(参考)
C08J	3/03		COSJ 3/1	6 CEW
	3/075		BO1F 17/0	0
	3/16 CEW		COSL 27:1	2
// B01F	17/00		COSJ 3/0	3
C08L	27:12			
(72)発明者	笠井 俊二		Fターム(参考)	4D077 AB14 AC01 BA03 BA14 CA12
	大阪府摂津市西一津屋1番1号	ダイキン		CA13 DC26X DC59X DC72X
	工業株式会社淀川製作所内			4F070 AA23 AA24 DA39
(72)発明者	市川 賢治			4HOO6 AAO1 AB68 BM10 BM71 BS10
(12/20/20	大阪府摂津市西一津屋1番1号	ダイキン		4J011 KA02 KA04 KB29
	工業株式会社淀川製作所內	<i>y</i> (()		4J100 AA02Q AA03Q AA04Q AA06Q
	工来体及工程使用器件切口			ABO2Q ACO2Q AC21P AC22P
				AC22Q AC24P AC24Q AC26P
				AC27P AC27Q AC31P AE02Q
				AE03Q AE04Q AE09Q AE13Q
				AE39P AG02Q AG04Q AG06Q
				AG24Q AL02Q AL03Q AL08Q
				AL24Q AL26Q AL34Q BA08Q
				BB07Q BB12Q BB18Q BC04Q
				CA01 CA04 FA20 GC16